|  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **№** | **Тема урока** | **Кол-во часов** | **Класс** | **День неделя** | **Дата** | **Оборудование** | **Дом зад** |
| 1 | ***ГЛАВА №1***Строение атома. Правила распределения электронов по энергетическим уровням и подуровням | 1 |  |  |  |  |  |
| 2 | Валентные возможности атомов. | 1 |  |  |  |  |  |
| 3 | Периодический закон и периодическая системаД,И. Менделеева. | 1 |  |  |  |  |  |
| 4 | Состав атома. Понятие об изотопах и изобарах | 1 |  |  |  |  |  |
| 5 | Ядерные реакции. Написание уравнений ядерных реакций | 1 |  |  |  |  |  |
| 6 | Типы химических связей. Типы кристаллических решеток. | 1 |  |  |  |  |  |
| 7 | Решение задач | 1 |  |  |  |  |  |
| 8 | **Контрольная работа №1** | 1 |  |  |  |  |  |
| 9 | Количество вещества. Закон Авогадро. | 1 |  |  |  |  |  |
| 10 | Решение задач на з.Авогадро. | 1 |  |  |  |  |  |
| 11 | Смеси газов. Средняя молекулярная масса | 1 |  |  |  |  |  |
| 12 | Объемные доли газов в смеси и массовые доли. | 1 |  |  |  |  |  |
| 13 | Решение задач | 1 |  |  |  |  |  |
| 14 | Закон эквивалентов. Нахождение эквивалентов простых и сложных веществ | 1 |  |  |  |  |  |
| 15 | Решение задач на эквиваленты | 1 |  |  |  |  |  |
| 16 | Уравнение Менделеева- Клайперона**.**Решение задач. | 1 |  |  |  |  |  |
| 17 | **Контрольная работа №2** | 1 |  |  |  |  |  |
| 18 | Работа над ошибками | 1 |  |  |  |  |  |
| 19 | ***ГЛАВА №2***Понятие о сильных и слабых электролитах. | 1 |  |  |  |  |  |
| 20 | Ионнообменные реакции. | 1 |  |  |  |  |  |
| 21 | Электролитическая диссоциация и степень диссоциации | 1 |  |  |  |  |  |
| 22 | Решение задач. | 1 |  |  |  |  |  |
| 23 | Гидролиз солей(Лабораторная раб) | 1 |  |  |  |  |  |
| 24 | Тестирование | 1 |  |  |  |  |  |
| 25 | **Контрольная работа №3** | 1 |  |  |  |  |  |
| 26 | ***ГЛАВА № 3***Определение раствора. | 1 |  |  |  |  |  |
| 27 | Классификация растворов. |  |  |  |  |  |  |
| 28 | Растворимость. | 1 |  |  |  |  |  |
| 29 | Решение задач. | 1 |  |  |  |  |  |
| 30 | **Контрольная работа №4** | 1 |  |  |  |  |  |
| 31 | Работа над ошибками | 1 |  |  |  |  | Дом.зад. |
| 32 | Процентная концентрация. |  |  |  |  |  |  |
| 33 | Решение задач на процентную концентрацию. | 1 |  |  |  |  |  |
| 34 | Молярная и нормальная концентрации. | 1 |  |  |  |  |  |
| 35 | Тестирование | 1 |  |  |  |  |  |
| 36 | Решение задач на молярную и нормальную концентрацию. | 1 |  |  |  |  |  |
| 37 | Взаимосвязь различных концентраций растворов между собой.(Лаб.раб.) | 1 |  |  |  |  |  |
| 38 | Взаимосвязь различных концентраций растворов между собой.( |  |  |  |  |  |  |
| 39 | Тестирование | 1 |  |  |  |  |  |
| 40 | Решение задач. По теме концентрации растворов.  | 1 |  |  |  |  |  |
| 41 | Решение задач. По теме концентрации растворов.  | 1 |  |  |  |  |  |
| 42 | **Контрольная работа №5** | 1 |  |  |  |  |  |
| 43 | Работа над ошибками | 1 |  |  |  |  |  |
| 44 | ***ГЛАВА № 4***Скорость химической реакции и факторы, влияющие на нее. | 1 |  |  |  |  |  |
| 45 | Влияние температуры на скорость химической реакции.Правило Вант-Гоффа. | 1 |  |  |  |  |  |
| 46 | Решение задач. | 1 |  |  |  |  |  |
| 47 | Влияние концентрации и природы , реагирующих веществ. | 1 |  |  |  |  |  |
| 48 | Решение задач. | 1 |  |  |  |  |  |
| 49 | Влияние других факторов на скорость химической реакции |  |  |  |  |  |  |
| 50 | Решение задач. |  |  |  |  |  |  |
| 51 | **Контрольная работа № 6** |  |  |  |  |  |  |
| 52 | Работа над ошибками |  |  |  |  |  |  |
| 53 | **ГЛАВА № 5**Обратимые и необратимые реакции.  |  |  |  |  |  |  |
| 54 | Химическое равновесие. Принцип Ле-Шателье |  |  |  |  |  |  |
| 55 | Факторы, влияющие на смещение химического равновесия. |  |  |  |  |  |  |
| 56 | Решение задач. По теме Химическое равновесие. (***Лаб.Раб).*** |  |  |  |  |  |  |
| 57 | Решение задач. По теме Химическое равновесие |  |  |  |  |  |  |
| 58 | **Контрольная работа № 7** |  |  |  |  |  |  |
| 59 | **ГЛАВА №6.** Степень окисления. Нахождение степени окисления в молекулах и ионах. |  |  |  |  |  |  |
| 60 | Окислительно-восстановительные реакции и уравнивание их при помощи метода электронного баланса. |  |  |  |  |  |  |
| 61 | Решение задач на ОВР |  |  |  |  |  |  |
| 62 | Классификация окислительно-восстановительных реакций***(Лаб.раб.)*** |  |  |  |  |  |  |
| 63 | ***ГЛАВА №7***Понятие электролиза. Электролиз растворов и расплавов. |  |  |  |  |  |  |
| 64 | Решение задач по теме Электролиз | 1 |  |  |  |  |  |
| 65 | Законы Фарадея. | 1 |  |  |  |  |  |
| 66 | Решение задач по теме Электролиз | 1 |  |  |  |  |  |
| 67 | **Контрольная работа № 7** | 1 |  |  |  |  |  |
| 68 | Обобщение пройденного материала | 1 |  |  |  |  |  |